(19) Weltorganisation für geistiges Eigentum Internationales Büro



(43) Internationales Veröffentlichungsdatum 13. Februar 2003 (13.02.2003)

PCT

(10) Internationale Veröffentlichungsnummer WO 03/011433 A1

(51) Internationale Patentklassifikation7:

B01D 53/22,

(21) Internationales Aktenzeichen:

PCT/DE02/02415

(22) Internationales Anmeldedatum:

3. Juli 2002 (03.07.2002)

(25) Einreichungssprache:

Deutsch

(26) Veröffentlichungssprache:

Deutsch

(30) Angaben zur Priorität:

101 35 390.1

25. Juli 2001 (25.07.2001)

- (71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten mit Ausnahme von US): FRAUNHOFER-GESELLSCHAFT FÖRDERUNG DER ANGEWANDTEN FORSCHUNG E.V. [DE/DE]; Leonrodstrasse 54, 80636 München (DE).
- (72) Erfinder; und
- (75) Erfinder/Anmelder (nur für US): PAN, Xiulian [CN/DE]; Pfaffenwaldring 54, 70569 Stuttgart (DE). STROH, Norbert [DE/DE]; Ruhesteinweg 33, 71106 Magstadt (DE). BRUNNER, Herwig [DE/DE]; An der Betteleiche 6, 70569 Stuttgart (DE).

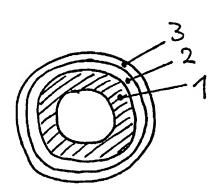
- (74) Anwalt: GAGEL, Roland; Landsberger Strasse 480a, 81241 München (DE).
- (81) Bestimmungsstaaten (national): AE, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, CA, CH, CN, CR, CU, CZ, DK, DM, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, NO, NZ, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VN, YU, ZA, ZW.
- (84) Bestimmungsstaaten (regional): ARIPO-Patent (GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), eurasisches Patent (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), europäisches Patent (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE, SK, TR), OAPI-Patent (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

Veröffentlicht:

mit internationalem Recherchenbericht

Zur Erklärung der Zweibuchstaben-Codes und der anderen Abkürzungen wird auf die Erklärungen ("Guidance Notes on Codes and Abbreviations") am Anfang jeder regulären Ausgabe der PCT-Gazette verwiesen.

- (54) Title: METAL SOLUTION-DIFFUSION MEMBRANE AND METHOD FOR PRODUCING THE SAME
- (54) Bezeichnung: METALLISCHE LÖSUNGS-DIFFUSIONS-MEMBRAN SOWIE VERFAHREN ZUR HERSTELLUNG



(57) Abstract: The invention relates to a metal solution-diffusion membrane from a macroporous base on which a thin metal membrane layer (3) is formed. The base of the inventive membrane consists of a hollow fiber (1), with an intermediate layer (2) containing a metal material being configured between the metal membrane layer (3) and the hollow fiber (1). The invention further relates to a method for producing such a metal solution-diffusion membrane which is characterized in that the intermediate layer (2) is used to provide nuclei for the subsequent currentless deposition of the metal layer (3). The inventive metal solution-diffusion membrane can be produced with a very thin metal membrane layer having high permeability and has a high long-term stability and a high separation/volume ratio.

(57) Zusammenfassung: Die vorliegende Erfindung betrifft eine metallische Lösungs-Diffusions-Membran aus einem makroporösen Grundkörper, auf dem

eine dünne metallische Membranschicht (3) ausgebildet ist. Der Grundkörper besteht bei der vorliegenden Membran aus einer Hohlfaser (1), wobei zwischen der metallischen Membranschicht (3) und der Hohlfaser (1) eine metallisches Material enthaltende Zwischenschicht (2) ausgebildet ist. Die Erfindung betrifft weiterhin ein Verfahren zur Herstellung einer derartigen metallischen Lösungs-Diffusions-Membran, bei der die Zwischenschicht (2) zur Bereitstellung der metallischen Schicht (3) dient. Die vorliegende metallische Lösungs-Diffusions-Membran lässt sich mit einer sehr dünnen metallischen Membranschicht mit hoher Permeabilität realisieren und weist eine hohe Langzeitstabilität sowie ein großes Trennflächen-Volumen-Verhältnis auf.



Metallische Lösungs-Diffusions-Membran sowie Verfahren zur Herstellung

5

10

Technisches Anwendungsgebiet

Die vorliegende Erfindung betrifft eine metallische Lösungs-Diffusions-Membran aus einem makroporösen Grundkörper, auf dem eine dünne metallische Membranschicht ausgebildet ist, sowie ein Verfahren zur Herstellung.

Metallische Lösungs-Diffusions-Membranen spielen eine große Rolle bei der Reinigung oder Filterung von Gasen bei industriellen Prozessen. So hat eine 15 zunehmende Nachfrage nach Wasserstoff als Energieträger oder als Reaktionsprodukt in der chemischen Industrie das Forschungsinteresse auf die Herstellung, Reinigung und den Einsatz von Wasserstoff gelenkt. Die Reinigung 20 bzw. Filterung von Wasserstoff spielt hierbei eine wesentliche Rolle. Gerade metallische Lösungs-Diffusions-Membranen, wie beispielsweise Palladium-Membranen, eignen sich sehr gut zur Trennung und Reinigung von Wasserstoff für Anwendungen in der Elektronikindustrie, der Metallindustrie oder der 25 chemischen Industrie. Die mit Palladium-Membranen verbundenen Nachteile bestehen vor allem in der geringen Permeabilität und Langzeitstabilität sowie in einem geringen Trennflächen-Volumen-Verhältnis.

30

Stand der Technik

Bisher werden Palladium-Membranen für die Reinigung von Wasserstoff in der Regel auf großflächige

- 2 -

poröse Trägerkörper aufgebracht. So ist es beispielsweise bekannt, Palladium-Membranen in Form von Folien herzustellen, die dann auf eine Trägerstruktur aufgebracht werden. Derartige Folien lassen sich jedoch nur mit einer minimalen Dicke von in der Regel ca. 7 μ m herstellen, so dass deren Permeabilität für einige Anwendungen nicht ausreichend hoch ist.

Zur Herstellung einer sehr dünnen Membran-Schicht
auf einem makroporösen Grundkörper ist aus H. Zhao et
al., Catal.Today, 1995, 25, 237 bis 240 ein Verfahren
zur Herstellung einer metall-keramischen katalytischen
Membran bekannt, bei dem eine dünne Metall enthaltende
Membran-Schicht auf einem makroporösen keramischen
Grundkörper erzeugt wird. Das Metall ist hierbei auf
Festkörperpartikeln aufgebracht, die als dünne
Deckschicht auf dem Trägerkörper erzeugt wurden.

Ein Nachteil dieser wie auch der oben genannten 20 Folien-Membranen besteht jedoch weiterhin in der unzureichenden Langzeitstabilität. Derartige Membranen werden beim bestimmungsgemäßen Einsatz hohen Temperaturen ausgesetzt, so dass die Unterschiede im thermischen Ausdehnungskoeffizienten zwischen dem 25 Grundkörper und der metallischen Membran-Schicht zusammen mit der Versprödung der Metall-Schicht beim Kontakt mit Wasserstoff zu starken Belastungen führen, die an nicht optimalen Verbindungsstellen zwischen Grundkörper und Membran-Schicht zur Ablösung führen 30 können. Gerade bei den in der Regel eingesetzten großflächigen plattenförmigen Grundkörpern kann dies zum Funktionsausfall der Membran führen.

- 3 -

Die Aufgabe der vorliegenden Erfindung besteht darin, eine metallische Lösungs-Diffusions-Membran sowie ein Verfahren zu deren Herstellung anzugeben, die eine erhöhte Langzeitstabilität bei hohem Oberflächen-Volumen-Verhältnis und hoher Permeabilität aufweist.

Darstellung der Erfindung

10

30

Die Aufgabe wird mit der metallischen Lösungs-Diffusions-Membran gemäß Patentanspruch 1 sowie mit dem Verfahren gemäß Patentanspruch 11 gelöst. Vorteilhafte Ausgestaltungen der Membran sowie des Verfahrens sind Gegenstand der Unteransprüche.

Die vorliegende metallische Lösungs-Diffusions
15 Membran besteht aus einer makroporösen Hohlfaser als

Grundkörper, auf der über zumindest einer dünnen,

metallisches Material enthaltenden Zwischenschicht eine
dünne metallische Membran-Schicht ausgebildet ist.

Durch die Kombination einer Hohlfaser als
Grundkörper mit einer dünnen metallischen Beschichtung
entsteht eine rundum geschlossene metallische MembranSchicht, die auch bei Ablösung vom Grundkörper an nicht
optimalen Verbindungsstellen ihre Filtereigenschaft
nicht verliert. Derartige lokale Ablösungen führen
daher nicht zum Funktionsausfall der Membran.

Für die optimale Funktion der dünnen MembranSchicht ist eine gleichmäßige, homogene Unterstruktur
erforderlich, die bei der vorliegenden Membran als
Zwischenschicht zwischen der Hohlfaser und der
metallischen Membran-Schicht ausgebildet ist. Gerade
diese Zwischenschicht ermöglicht die Realisierung einer
sehr dünnen metallischen Membran-Schicht auf der

- 4 -

Hohlfaser. Die sehr dünne Membran-Schicht führt wiederum zu einer hohen Permeabilität der Membran, beispielsweise für Wasserstoff. Weiterhin wird durch den Einsatz einer Hohlfaser als Grundkörper ein sehr gutes Oberflächen-Volumen-Verhältnis erreicht, wobei eine Vielzahl derartiger beschichteter Hohlfasern in einem Filterelement zum Einsatz kommen können.

Die metallische Membran-Schicht kann hierbei 10 beispielsweise mit einer Schichtdicke im Bereich zwischen 0,1 und 10 μm ausgebildet sein. Vorzugsweise weist sie eine Schichtdicke im Bereich zwischen 0,7 und 1 μm auf. Die Zwischenschicht kann beispielsweise eine Schichtdicke im Bereich zwischen 1 und 10 µm aufweisen, 15 vorzugsweise beträgt die Schichtdicke der Zwischenschicht bei der vorliegenden Membran jedoch 2 bis 3 μ m. In der bevorzugten Ausführungsform ist diese Zwischenschicht aus Partikeln eines Sols gebildet, die mit einem Salz des Metalls der metallischen Membran-Schicht beschichtet sind, wobei die Porengröße der 20 Zwischenschicht vorzugsweise im Bereich von ca. 6 nm liegt. Die Herstellung einer derartigen Zwischenschicht ist beispielsweise in der oben angeführten Veröffentlichung von J. Zhao et al. beschrieben, wobei 25 die dort als Membran-Schicht hergestellte Schicht bei der vorliegenden Membran als Zwischenschicht dient.

Die eingesetzten Hohlfasern weisen vorzugsweise einen äußeren Durchmesser im Bereich zwischen 80 und 1500 μ m, eine Wandstärke im Bereich zwischen 10 und 200 μ m sowie eine mittlere Porengröße von etwa 0,2 μ m auf, wobei ein geringerer äußerer Durchmesser mit einer geringeren Wandstärke verbunden ist.

- 5 -

Die Hohlfasern können beispielsweise aus einem keramischen oder metallischen Material gebildet sein. Als keramisches Material kommt hierbei insbesondere Al₂O₃ in Betracht. Die Metalle für die metallische Membran-Schicht sind vorzugsweise Palladium, Nickel, Platin oder deren Legierungen. Auch andere Metalle können für Gastrennverfahren eingesetzt werden. Beispiele hierfür sind Kupfer, Eisen, Silber, Aluminium oder deren Legierungen.

10

25

Beim vorliegenden Verfahren zur Herstellung der metallischen Lösungs-Diffusions-Membran werden ein oder mehrere makroporöse Hohlfasern bereitgestellt oder hergestellt, auf deren Oberfläche eine homogene

Zwischenschicht aufgebracht wird, die metallische Keime für eine anschließende stromlose Abscheidung einer dünnen metallischen Membran-Schicht enthält. Die Zwischenschicht wird anschließend passiviert. Auf diese Zwischenschicht wird schließlich durch stromlose

Abscheidung die dünne metallischen Membran-Schicht aufgebracht.

Vorzugsweise erfolgt das Aufbringen der homogenen Zwischenschicht mit einem Verfahren gemäß der oben angegebenen Veröffentlichung von J. Zhao et al., d.h. durch Aufbringen eines mit Metall-Komplexen modifizierten Böhmit-Sols und anschließende Kalzinierung.

In einer Ausführungsform, bei der die Porengröße

des makroporösen Hohlkörpers für das direkte Aufbringen
des Sols zu groß ausfällt, wird eine weitere

Zwischenschicht mit geringerer Porengröße auf die
Hohlfaser aufgebracht, so dass die Partikel des Sols

- 6 -

nicht oder nur in geringem Ausmaß in die Poren eindringen können.

5 Kurze Beschreibung der Zeichnungen

Die vorliegende metallische Lösungs-DiffusionsMembran sowie das Verfahren zu ihrer Herstellung werden
nachfolgend ohne Beschränkung des allgemeinen
Erfindungsgedankens nochmals anhand eines
Ausführungsbeispiels in Verbindung mit den Zeichnungen

- 10 Ausführungsbeispiels in Verbindung mit den Zeichnungen kurz erläutert. Hierbei zeigen:
- Fig. 1 den grundsätzlichen Aufbau der vorliegenden Lösungs-Diffusions-Membran; und
 - Fig. 2 schematisch eine Darstellung der Schichtstruktur der vorliegenden Lösungs-Diffusions-Membran.

20

25

30

Wege zur Ausführung der Erfindung

Fig. 1 zeigt in stark schematisierter Darstellung im Querschnitt den grundsätzlichen Aufbau der vorliegenden Lösungs-Diffusions-Membran anhand eines Ausführungsbeispiels, bei dem zwischen der metallischen Membranschicht 3 und der Hohlfaser 1 eine einzelne Zwischenschicht 2 angeordnet ist. Diese Zwischenschicht 2 stellt einerseits die Keime für eine stromlose Abscheidung der metallischen Schicht 3 bereit und dient andererseits als homogener Untergrund für die stromlose Abscheidung der metallischen Membranschicht 3.

- 7 -

Im vorliegenden Beispiel wird als Hohlfaser 1 eine makroporöse α-Al₂O₃-Hohlfaser bereitgestellt, die beispielsweise mit einer Spin-Extrusions-Technik hergestellt werden kann. Die in diesem

5 Ausführungsbeispiel eingesetzten Hohlfasern haben einen äußeren Durchmesser von 700 bis 800 μm, einen inneren Durchmesser von 500 bis 600 μm und eine mittlere Porengröße von 0,2 μm. Auf die Oberfläche dieser Fasern wird ein Böhmit-Sol, das mit einem Palladium-Komplex modifiziert ist, aufgebracht, um Palladiumkeime auf die Oberfläche der keramischen Hohlfasern aufzubringen. Diese Palladiumkeime dienen als Katalysatoren für eine nachfolgende stromlose Abscheidung von Palladium.

Das modifizierte Sol wird mit einem Dip-CoatingProzess aufgebracht, wobei gleichzeitig ein Vakuum am
inneren Volumen bzw. Hohlkanal der Hohlfasern angelegt
wird. Die Partikelgröße des Sols beträgt etwa 60 bis
100 nm. Durch das Anlegen des Vakuums an der
Innenfläche der Hohlfasern wird erreicht, dass ein
kleiner Teil der Solpartikel in die Poren der Hohlfaser
eindringt, so dass die Adhäsion der Zwischenschicht zur
Hohlfaser verbessert wird.

25 Anschließend erfolgt eine Kalzinierung bei 750° C an Luft. Danach wird die Oberfläche in strömendem Wasserstoff bei etwa 200° C reduziert bzw. passiviert.

Die mittlere Porengröße der entstandenen Pd/γ - Al_2O_3 -Zwischenschicht beträgt bei dieser Verfahrensführung etwa 5,7 nm. Die enge Porengrößenverteilung sowie die sehr homogene Oberfläche dieser Zwischenschicht ermöglichen die anschließende defektlose Abscheidung einer ultradünnen Palladium-Schicht. Der

- 8 -

stromlose Abscheidungsprozess basiert auf einer chemischen Reaktion zwischen [PdEDTA]²⁻ und Hydrazin unter der katalytischen Wirkung der Palladiumkeime. Die Oberfläche der Hohlfasern bzw. der darauf aufgebrachten Zwischenschicht wird bei diesem Prozess mit einer kontinuierlichen, dichten Palladium-Schicht bedeckt, die eine geringe Dicke von lediglich 0,6 µm aufweist. Die Dauer des stromlosen Abscheideprozesses liegt bei einer derartigen Schichtdicke im vorliegenden Beispiel bei etwa 1 Stunde.

Als Ergebnis wird eine metallische Lösungs-Diffusions-Membran erhalten, die aus einer makroporösen keramischen Hohlfaser, einer Zwischenschicht von etwa 3 bis 4 μ m Dicke sowie einer darauf aufgebrachten ultradünnen Palladium-Schicht mit etwa 0,6 μ m Dicke besteht.

15

Der Wasserstofftransport durch eine Palladium20 Membran ist durch einen Lösungs-Diffusions-Mechanismus charakterisiert, der die folgenden Schritte beinhaltet:
a) reversible dissoziative Chemisorption von H₂ auf der Membranoberfläche;

- b) Volumendiffusion von atomarem Wasserstoff in das
 25 Metall aufgrund der Antriebskraft des Konzentrationsgradienten; und
 - c) Rekombination von Wasserstoffatomen zu Molekülen auf der gegenüberliegenden Oberfläche und Desorption.
- Während in dicken metallischen Membranen der Wasserstofftransport in der Regel durch die Volumendiffusion bestimmt wird, spielt bei der vorliegenden dünnen metallischen Membran in erster

- 9 -

Linie der Reaktionsprozess des Wasserstoffes mit der metallischen Oberfläche die bestimmende Rolle.

Durch die Porengröße der Zwischenschicht von ca. 6 nm spielt diese Schicht verglichen mit der metallischen Membranschicht keine zusätzlich begrenzende Rolle für den Wasserstofftransport.

5

Der grundsätzliche Schichtaufbau der vorliegenden Lösungs-Diffusions-Membran ist nachfolgend nochmals

10 anhand der Fig. 2 zu erkennen. Diese Figur zeigt einen Ausschnitt aus der Hohlfaser 1 mit den durchgängigen Makroporen 4. Auf der Oberfläche der Hohlfaser 1 ist die Zwischenschicht 2 ausgebildet. Diese Zwischenschicht setzt sich aus mit Metallsalzen 6 beschichteten Solpartikeln 5 zusammen. Auf der Zwischenschicht ist schließlich die metallische Membranschicht 3 aufgebracht.

Eine derartige metallische Lösungs-Diffusions-20 Membran, wie sie durch die Verfahrensschritte des vorangehend erläuterten Ausführungsbeispieles hergestellt wird, weist eine ausgezeichnete Langzeitstabilität auf. Der Trennungsfaktor Wasserstoff/ Stickstoff, der als Permeabilitätsverhältnis von reinem 25 Wasserstoff zu reinem Stickstoff definiert ist, beträgt bei einer derartigen Membran mehr als 1000. Die Membran weist neben einem hohen Trennflächen-Volumen-Verhältnis eine hohe Permeabilität auf und lässt sich zudem mit verringerten Kosten herstellen, da eine geringere Menge 30 an teurem metallischen Material für die Membranschicht erforderlich ist.

- 10 -

BEZUGSZEICHENLISTE

1	Makroporöse Hohlfaser
2	Zwischenschicht
3	Metallische Membranschicht
4	Makroporen
5	Solpartikel
6	Metallsalz

5

- 11 -

Patentansprüche

1. Metallische Lösungs-Diffusions-Membran aus einem makroporösen Grundkörper, auf dem eine dünne metallische Membranschicht (3) ausgebildet ist, dadurch gekennzeichnet, dass der Grundkörper eine Hohlfaser (1), wobei zwischen der Hohlfaser (1) und der metallischen Membranschicht (3) eine metallisches Material enthaltende Zwischenschicht (2) ausgebildet ist.

10

5

- 2. Metallische Lösungs-Diffusions-Membran nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass die metallische Membranschicht (3) eine Schichtdicke im Bereich zwischen 0,1 und 10 μ m aufweist.
 - 3. Metallische Lösungs-Diffusions-Membran nach Anspruch 1,
- dadurch gekennzeichnet, dass die metallische Membranschicht (3) eine Schichtdicke im Bereich zwischen 0,7 und 1 μ m aufweist.
- Metallische Lösungs-Diffusions-Membran nach einem der Ansprüche 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, dass die Zwischenschicht (2) eine Schichtdicke im Bereich zwischen 1 und 10 μm aufweist.

- 12 -

- Metallische Lösungs-Diffusions-Membran nach einem der Ansprüche 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, dass die Zwischenschicht (2) eine Schichtdicke im Bereich zwischen 2 und 3 μm aufweist.
 - 6. Metallische Lösungs-Diffusions-Membran nach einem der Ansprüche 1 bis 5, dadurch gekennzeichnet,
- dass die Zwischenschicht (3) aus Partikeln eines Sols gebildet ist, die mit einem Salz des Metalls der metallischen Membranschicht (3) beschichtet sind.
- Metallische Lösungs-Diffusions-Membran nach einem der Ansprüche 1 bis 6, dadurch gekennzeichnet, dass die Hohlfaser einen äußeren Durchmesser im Bereich zwischen 80 und 1500 μm, eine Wandstärke im Bereich zwischen 10 und 200 μm und eine mittlere Porengröße von etwa 0,2 μm aufweist.
 - 8. Metallische Lösungs-Diffusions-Membran nach einem der Ansprüche 1 bis 7, dadurch gekennzeichnet,
- dadurch gekennzeichnet,
 dass die Hohlfaser (1) aus einem keramischen
 Material gebildet ist.
- 9. Metallische Lösungs-Diffusions-Membran nach einem
 der Ansprüche 1 bis 7,
 dadurch gekennzeichnet,
 dass die Hohlfaser (1) aus einem metallischen
 Material gebildet ist.

- 13 -

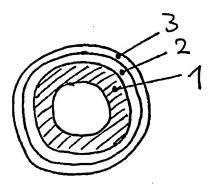
- 10. Metallische Lösungs-Diffusions-Membran nach einem der Ansprüche 1 bis 9, dadurch gekennzeichnet,
- dass die metallische Membranschicht (3) aus Palladium oder einer Palladiumlegierung gebildet ist.
- Verfahren zur Herstellung der metallischen
 Lösungs-Diffusions-Membran gemäß einem oder mehreren der vorangehenden Ansprüche mit folgenden Schritten:
 - Bereitstellen einer oder mehrerer makroporöser Hohlfasern (1);
- Aufbringen einer homogenen Zwischenschicht (2) auf die Hohlfasern (1), die metallische Keime für eine anschließende stromlose Abscheidung einer dünnen metallischen Membranschicht (3) enthält;
 - Passivierung der Zwischenschicht (2); und
- Aufbringen der dünnen metallischen

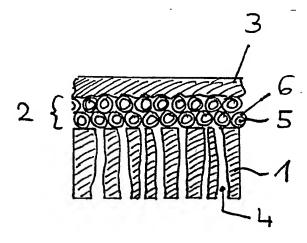
 Membranschicht (3) durch stromlose Abscheidung.
 - 12. Verfahren nach Anspruch 11, dadurch gekennzeichnet,
- dass das Aufbringen der homogenen Zwischenschicht
 (2) durch Aufbringen eines mit Metall-Komplexen
 modifizierten Böhmit-Sols und anschließende
 Kalzinierung erfolgt.
- 30 13. Verfahren nach Anspruch 12,
 dadurch gekennzeichnet,
 dass das Aufbringen der homogenen Zwischenschicht

- 14 -

mit einem Dip-Coating-Prozess erfolgt, während im Inneren der Hohlfaser ein Unterdruck erzeugt wird.

14. Verfahren nach einem der Ansprüche 11 bis 13,
5 dadurch gekennzeichnet,
dass die Passivierung durch Überströmen der
Zwischenschicht (2) mit Wasserstoff erfolgt.





INTERNATIONAL SEARCH REPORT

In tional Application No PCT/DE 02/02415

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER IPC 7 B01D53/22 B01D B01D69/08 According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) IPC 7 B01D Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included. In the fields searched Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used) WPI Data, PAJ C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT Relevant to claim No. Citation of document, with Indication, where appropriate, of the relevant passages Category ^c 1 - 14X US 5 215 729 A (BUXBAUM) 1 June 1993 (1993-06-01) column 2, line 65 -column 4, line 54; figure 2 1 - 14US 2001/000380 A1 (BUXBAUM) X 26 April 2001 (2001-04-26) page 5, paragraph 57 - paragraph 67; figure 5 1 - 14US 4 364 759 A (A.A. BROOKS) Α 21 December 1982 (1982-12-21) the whole document Patent family members are listed in annex. Further documents are listed in the continuation of box C. Special categories of cited documents: "T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance "X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to "E" earlier document but published on or after the international involve an inventive step when the document is taken alone "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified) "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such docu- O document referring to an oral disclosure, use, exhibition or ments, such combination being obvious to a person skilled other means in the art. P document published prior to the international filing date but "&" document member of the same patent family later than the priority date claimed Date of mailing of the international search report Date of the actual completion of the International search 23/09/2002 16 September 2002 Authorized officer Name and mailing address of the ISA European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016 Luethe, H

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

information on patent family members

In tional Application No PCT/DE 02/02415

Patent document		Publication		Patent family	Publication
cited in search report		date		member(s)	date
US 5215729	Α	01-06-1993	US	5108724 A	28-04-1992
			WO	9406542 A1	31-03-1994
US 2001000380	A1	26-04-2001	US	5931987 A	03-08-1999
			US	5888273 A	30-03-1999
			WO	9813125 A1	02-04-1998
			US	6168650 B1	02-01-2001
			WO	9717125 A1	15-05-1997
			US	6183543 B1	06-02-2001
US 4364759	Α	21-12-1982	AR	220972 A1	15-12-1980
			AU	532082 B2	15-09-1983
			AU	5689180 A	02-10-1980
•			BE	882475 A1	29-09-1980 25-11-1980
			BR	8001873 A 1141510 A1	22-02-1983
			CA DD	150066 A5	12-08-1981
			DE	3011917 A1	02-10-1980
			DK	131780 A	29-09-1980
•			ES	489884 DO	01-10-1981
			ES	8107038 A1	16-12-1981
			FI	800977 A	29-09-1980
	-		FR	2452507 A1	24-10-1980
			GB	2047162 A ,B	26-11-1980
			GB	2100181 A ,B	22-12-1982
		•	GR	67255 A1	26-06-1981
			IN	153308 A1	30-06-1984
			IT	1131098 B	18-06-1986
			JP	1319575 C	29-05-1986
			JP	55149330 A	20-11-1980
			JP	58025371 B	27-05-1983
			NL	8001845 A	30-09-1980
			NO	800893 A	29-09-1980
			PL	223052 A1	30-01-1981
			PT	71024 A	01-04-1980
			RO	79464 A1	06-07-1982 29-09-1980
			SE	8002388 A	28-02-1983
			YU ZA	86080 A1 8001826 A	25-03-1981
			411	0001020 A	

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

onales Aktenzeichen

PCT/DE 02/02415

A 1/1 4 00:-	THE DUNG DEC ANNEL DUNCOCECENCTANDES				
A. KLASSIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES IPK 7 B01D53/22 B01D69/08					
Nach der Inte	ernationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klas	ssifikation und der IPK			
	RCHIERTE GEBIETE				
Recherchier IPK 7	ter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbo BO1D	ole)			
/					
Backs-ti-	te aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, so	wait diese unter die recharabierten Cablete	'allen		
ouiercnier	ко ават пкот дит миновзирновки депотенае veronentiichungen, so	wer area aurer die laciforchieren Genere i			
Während de	r Internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (N	lame der Datenbank und evtl. verwendete S	uchbegriffe)		
	ta, PAJ				
	· · · · ·				
l i					
	SENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN	n dae in Dateacht trampenda - T-11-	Date Anan-tab Ma		
Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe	e der in Desiacrit Kommenden 19119	Betr. Anspruch Nr.		
χ	US 5 215 729 A (BUXBAUM)	-	1-14		
^	1. Juni 1993 (1993-06-01)		± ±7		
	Spalte 2, Zeile 65 -Spalte 4, Zei	le 54;			
	Abbildung 2				
χ	US 2001/000380 A1 (BUXBAUM)		1-14		
	26. April 2001 (2001-04-26)				
	Seite 5, Absatz 57 - Absatz 67; A	\bbildung			
	5				
Α	US 4 364 759 A (A.A. BROOKS)		1-14		
, ,	21. Dezember 1982 (1982-12-21)		•		
	das ganze Dokument				
	-				
	,				
	•				
Weltere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu Nettere Veröffentlichungen sin					
		"T" Spätere Veröffentlichung, die nach dem oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht	worden ist und mit der		
Anmeidung nicht kollidiert, sondern nur zum Verständnis des der aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist Erfindung zugrundellegenden Prinzips oder der ihr zugrundellegende					
Anmelo	Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen dedatum veröffentlicht worden ist nach dem internationalen dedatum veröffentlicht werden seine Redatities erwannen med fahre.	Theorie angegeben ist "X" Veröffentlichung von besonderer Bedeut	ung; die beanspruchte Erfindung		
L Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritäteanspruch zweifelhaft er- kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf scheinen zu lassen, erbeit durch die Veröffentlichungsfatum einer scheinen zu lassen, erbeit durch die Veröffentlichungsfatum einer					
anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie kann nicht als auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet					
O' Veröffer	ausgefunn) *O' Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, *O' Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und				
'P' Veröffer	enutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht ntlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach eanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist	diese Verbindung für einen Fachmann i *&* Veröffentlichung, die Mitglied derseiben			
	Abschlusses der internationalen Recherche	Absendedatum des Internationalen Rec			
10	6. September 2002	23/09/2002			
	Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde	Bevolimächtigter Bediensteter			
	Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentiaan 2				
	NL - 2280 HV Rijswljk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016	Luethe, H			
	(101-10) 340-3010				

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören

tr males Aktenzeichen
PCT/DE 02/02415

Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie Datum der Veröffentlichung 5108724 A 28-04-1992 9406542 A1 31-03-1994
US 2001000380 A1 26-04-2001 US US WO US WO US US 4364759 A 21-12-1982 AR AU AU BE BR CA DD DE DK ES ES FI FR	9406542 A1 31-03-1994
US WO US WO US WO US WO US WO US AR AU AU AU BE BR CA DD DE DK ES ES FI FR	
AU AU BE BR CA DD DE DK ES ES FI FR	5931987 A 03-08-1999 5888273 A 30-03-1999 9813125 A1 02-04-1998 6168650 B1 02-01-2001 9717125 A1 15-05-1997 6183543 B1 06-02-2001
GB GR IN IT JP JP NL NO PL PT RO SE YU ZA	220972 A1 15-12-1980 532082 B2 15-09-1983 5689180 A 02-10-1980 882475 A1 29-09-1980 8001873 A 25-11-1980 1141510 A1 22-02-1983 150066 A5 12-08-1981 3011917 A1 02-10-1980 489884 D0 01-10-1981 8107038 A1 16-12-1981 800977 A 29-09-1980 2452507 A1 24-10-1980 2047162 A ,B 26-11-1980 2100181 A ,B 22-12-1982 67255 A1 26-06-1981 153308 A1 30-06-1984 1131098 B 18-06-1986 1319575 C 29-05-1986 55149330 A 20-11-1980 58025371 B 27-05-1983 8001845 A 30-09-1980 800893 A 29-09-1980 223052 A1 30-01-1981 71024 A 01-04-1980 79464 A1 06-07-1982 8002388 A 29-09-1980 86080 A1 28-02-1983 8001826 A 25-03-1981

This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

☐ BLACK BORDERS
☐ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
☐ FADED TEXT OR DRAWING
☐ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
☐ SKEWED/SLANTED IMAGES
☐ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
☐ GRAY SCALE DOCUMENTS
☐ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
☐ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY
□ OTHER.

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.